

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 816 305 A1

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
07.01.1998 Patentblatt 1998/02

(51) Int. Cl.⁶: C04B 41/87, A61K 6/06,
B22C 1/00

(21) Anmeldenummer: 97109813.2

(22) Anmeldetag: 17.06.1997

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC
NL PT SE

(30) Priorität: 03.07.1996 DE 19626656

(71) Anmelder:
SHERA-WERKSTOFFTECHNOLOGIE GMBH
D-49448 Lemförde (DE)

(72) Erfinder:
• Nowack, Norbert, Prof. Dr.-Ing.
47877 Willich-Anrath (DE)

• Grill, Günter
49448 Lemförde (DE)
• Halder, Otmar
49459 Lembruch (DE)

(74) Vertreter:
Stenger, Watzke & Ring
Patentanwälte
Kaiser-Friedrich-Ring 70
40547 Düsseldorf (DE)

(54) Bindemittelfreie Beschichtung für Oberflächen von feuerfesten Keramiken

(57) Die vorliegende Erfindung betrifft eine Beschichtung für Oberflächen von Keramiken, ein Verfahren zur Herstellung von Beschichtungen auf Oberflächen von Keramiken, eine beschichtete Gußform aus feuerfester Keramik, ein Verfahren zur Herstellung der beschichteten Gußform und die Verwendung der Gußform zur Herstellung von Gußteilen aus Ti, Zr und deren Legierungen. Um eine gegenüber Schmelzen aus Titan, Zirkonium oder deren Legierungen thermochemisch stabile und beständige Beschichtung für Oberflächen von Keramiken, insbesondere Oxidkeramiken, zu schaffen, die in wenigen Arbeitsschritten hergestellt werden kann und auf den Oberflächen dichte, nahezu porenlose Beschichtungen in geringer Dicke liefert und sowohl als Beschichtung von aus Gußeinbettmassen hergestellten Gußformen als auch für Gußeineinbettmassen und Tiegelkeramiken geeignet ist, wird mit der Erfindung eine Beschichtung für Oberflächen von feuerfesten Keramiken vorgeschlagen, die dadurch erhältlich ist, daß

peratur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf die feuerfeste Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird,

c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Tem-

EP 0 816 305 A1

5

10

15

20

30

95-

50

55

bildet, auf. Dieser Vorgang findet auch dann statt, wenn unter einer Inertgasatmosphäre gegossen wird. Der Sauerstoff verursacht dabei die hohe Versprödung, da schon geringe Gehalte von interstitiell eingelagerten Sauerstoffatomen im Metallgitter des Titans eine starke Abnahme der Duktilität zur Folge haben. Die entsprechende aufgelöste Metallkomponente erzeugt demgegenüber nicht die starke Versprödung. Selbst die thermochemisch stabilsten Oxide, wie sie in der bisherigen Gießertechnik verwendet werden, wie Aluminiumoxid (Korund), Zirkonium(IV)oxid, Magnesiumoxid (Magnesit) etc., werden von dem flüssigen Titan bzw. dessen Legierungen vehement angegriffen und geben dabei Sauerstoff an das flüssige Metall ab. Gleichzeitig werden die entsprechenden Metalle (Al, Zr, Mg, Ca etc.) freigesetzt. Diese werden vom Titan aufgelöst oder, wie es beispielsweise bei Mg und Ca der Fall ist, verdampfen teilweise. Thermodynamisch sind somit diese Keramikmassen gegenüber Titan bzw. dessen Legierungen instabil. Diese Instabilität liegt in den Gleichgewichtskonstanten (chemisches Gleichgewicht) der chemischen Reaktionen begründet. Diese Gleichgewichtskonstanten lassen sich berechnen, da bei den beim Gießvorgang herrschenden hohen Temperaturen chemische Reaktionen thermodynamisch kontrolliert ablaufen. So liegt das chemische Gleichgewicht für die Komponenten Al_2O_3 , ZrO_2 , SiO_2 , CaO , MgO sowie P_2O_5 stark auf der Seite der ablaufenden Reaktionen der Oxidation von Titan und Reduktion der entsprechenden keramischen Stoffe.

Die Probleme hinsichtlich des Titans oder dessen Legierungen treten dabei nicht nur dann auf, wenn das Keramiksystem für eine Gußeinbettmasse bzw. für eine Gußfeinbettmasse verwendet wird, sondern bereits auch dann, wenn das Titan oder dessen Legierungen in Tiegeln verschmolzen wird. Titan oder dessen Legierungen greifen nämlich alle bislang gebräuchlichen Tiegelmaterien beim Aufschmelzen durch chemische Reaktionen derart an, daß die Tiegel zerstört werden. Sämtliche in der Technik bekannten Keramikmaterialien sind gegen Titan bzw. Titan-Legierungs-Schmelzen nicht beständig. Die Keramikmaterialien lösen sich dabei in der Schmelze auf, der Sauerstoffgehalt der Schmelze wird stark erhöht und - sofern es sich um Oxidkeramiken handelt - wird die Legierungszusammensetzung stark verändert, so daß auch aus diesem Grunde das Schmelzen von Titan oder dessen Legierungen erfolglos ist. Auch Tiegelmaterien auf Kohlenstoffbasis werden von der flüssigen Schmelze angegriffen, indem diese sehr stark Kohlenstoff bis zur Sättigung aufnehmen. Das Titan oder dessen Legierungen versprödet dabei und ist für technische Zwecke nicht mehr verwendbar (TiC-Bildung). Auch Nitrid-Keramiken (Si_3N_4 , BN, etc.) sind nicht beständig. Stickstoff ist dem Sauerstoff sehr ähnlich.

Im europäischen Patent EP 0 372 180 wird ein Keramiksystem für Schmelzen aus Titan, Zirkonium oder deren Legierungen unter Verwendung wenigstens einer Lanthan-Verbindung offenbart, welches rein aus Lanthan(III)-oxidfluorid (LaOF) oder aus binären oder ternären Mischungen aus Lanthan(III)-oxidfluorid (LaOF); Lanthan(III)-oxid (La_2O_3) sowie Lanthan(III)-fluorid (LaF_3) und einem beim Erhitzen rückstandslos verbrennenden Bindemittel aufgebaut ist und daß das Keramiksystem zusätzlich noch Praseodymfluorid und/oder -oxid und/oder Neodymfluorid und/oder -oxid und/oder Cerfluorid und/oder -oxid und/oder Yttriumfluorid und/oder -oxid enthält. Das beschriebene Keramiksystem ist zwar gegenüber flüssigen Schmelzen aus Titan, Zirkonium und deren Legierungen nahezu inert, so daß beim Herstellen von Gußteilen keine alpha-case-Schichten und die damit verbundenen Versprödungserscheinungen auftreten. Das beschriebene Keramiksystem fordert jedoch eine aufwendige Herstellung über mehrere Arbeitsschritte, so etwa durch Aufbau einer Primärbeschichtung auf dem Wachmodell.

Der vorliegenden Erfindung liegt demgemäß die Aufgabe zugrunde, eine gegenüber Schmelzen aus Titan, Zirkonium oder deren Legierungen thermochemisch stabile und beständige Beschichtung für Oberflächen von Keramik, insbesondere Oxidkeramiken, zu schaffen, die in wenigen Arbeitsschritten hergestellt werden kann und auf den Oberflächen dichte, nahezu porenlose Beschichtungen in geringer Dicke liefert. Die Beschichtung soll sowohl als Beschichtung von aus Gußeinbettmassen hergestellten Gußformen als auch für Gußfeinbettmassen und Tiegeleramiken geeignet sein.

Diese Aufgabe wird durch eine Beschichtung für Oberflächen von feuerfesten Keramik gelöst, die dadurch erhältlich ist, daß

a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf die feuerfeste Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird,

c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

Die erfindungsgemäße Beschichtung liefert auf der Oberfläche von Keramik selbst in dünnen Schichtdicken eine nahezu geschlossene und somit porenfreie Beschichtung, die durch flüssige Schmelzen aus Titan, Zirkonium oder

deren Legierungen praktisch nicht angegriffen wird, so daß sich am Gußteil keine α -phase-Schichten bilden und keine Versprödungserscheinungen auftreten. Die Oxidschicht, hat keine Neigung mit dem flüssigen Titan zu reagieren. Durch die chemisch-thermische Zersetzungsreaktion und das nachfolgende Sintern werden auf den Keramik Beschichtungen mit den gewünschten Eigenschaften erhalten.

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung einer Beschichtung für Oberflächen von feuerfester Keramik, das dadurch gekennzeichnet ist, daß

a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf eine feuerfeste Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird und,

c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

In einer Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens liegt die feuerfeste Keramik vorzugsweise bereits in Form der Gußform oder als Tiegelmateriale vor, auf die/das die wäßrige Lösung des thermisch instabilen Metallsalzes aufgebracht wird. Das Aufbringen kann durch einfaches Eintauchen, Bepinseln oder Besprühen der Gußform erfolgen. Aufgrund der Porosität der Keramik durchdringt die wäßrige Lösung die Oberfläche der Keramik.

Als Metalloxide der Komponente (A) werden erfindungsgemäß Oxide von Sc, La, Y oder deren Gemische eingesetzt, wobei Sc_2O_3 , La_2O_3 , Y_2O_3 oder deren Gemische bevorzugt sind.

Als Keramiken werden vorzugsweise Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramik eingesetzt, auf den die Oxide von Sc, La, Y oder deren Gemischen thermisch stabile und α -phase-inerte Beschichtungen bilden. Es haben sich insbesondere solche Oxidkeramiken als geeignet erwiesen, die auf den Komponenten Al_2O_3 , SiO_2 , MgO , CaO , ZrO_2 und/oder P_2O_5 aufgebaut sind, wie z.B.

Korund, Al_2O_3 ;

Keramik auf der Basis von Aluminiumsilikaten, z.B. Schamotte, Mullit, Molochite;

Magnesit, MgO ;

Zirkoniumdioxid, stabilisiertes ZrO_2

Dolomit, $\text{MgO}_x \cdot \text{CaO}_{1-x}$

Chrommagnesite, $\text{MgO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$ und Chromit-Keramiken;

Silika-Keramiken, SiO_2 -Basis;

Fosterit-Keramiken, Mg_2SiO_4 ;

Spinelle, beispielsweise $\text{MgO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$;

Titan(IV)-oxid-Keramiken, TiO_2 ;

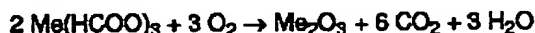
Kalkkeramiken, CaO ;

Zirkoniumsilikat-Keramiken, ZrSiO_4 ;

$\text{MgO-P}_2\text{O}_5\text{-SiO}_2$ -Modifikationen; $\text{MgO-P}_2\text{O}_5\text{-Al}_2\text{O}_3$, $\text{MgO-P}_2\text{O}_5\text{-ZrO}_2$.

Werden Keramiken verwendet, die eine besonders hohe Porosität aufweisen, besteht die Gefahr, daß die Metallsalzlösung zu weit in die Keramik eindringt, so daß das Verfahren mehrmals wiederholt werden muß, um eine ausreichende Schichtdicke zu erhalten. In einem solchen Fall hat es sich als geeignet erwiesen, die Oxide Y_2O_3 , La_2O_3 und/oder Sc_2O_3 in feinteiliger Form mit einer Teilchengröße zwischen 5 und 40 μm , vorzugsweise unter 15 μm , in der Metallsalzlösung aufzuschlämmen bzw. zu suspendieren und die erhaltene Suspension auf die Keramikoberfläche aufzubringen. Es wurde festgestellt, daß die Metallsalzlösung in die Keramik eindringt und das Oxid auf der Keramikoberfläche zurückbleibt, wobei aufgrund der Viskosität der Metallsalzlösung eine enge Verbindung zwischen dem Oxid und der Metallsalzlösung besteht. Es bildet sich ein dünner Film, der aus der Metallsalzlösung und dem schwerlöslichen Oxid besteht. Nach Durchführung des thermischen Zersetzungsverfahrens (Verfahrensschritte d) und e)) wird die erfindungsgemäße Beschichtung erhalten. Die Massenanteile an Sc_2O_3 , La_2O_3 und/oder Y_2O_3 in der Suspension liegen vorzugsweise zwischen 0,05 und 3 %, bezogen auf die fertige Lösung.

Als thermisch instabile Metallsalze können die Nitrats, Sulfate, Perchlorate, Sulfamate, Acetate und/oder Formiate von Sc, La und/oder Y eingesetzt werden, wobei die Nitrats und Gemische aus Nitraten und Formiaten bevorzugt sind. Bei der thermischen Zersetzung bildet sich ein feinteiliges Oxid. Die Zersetzungsreaktion wird im folgenden am Beispiel von Nitrat und Formiat anhand der chemischen Reaktionsgleichungen erläutert, wobei Me für Y, La oder Sc steht:

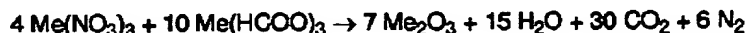
Nitrat5 Formiat (unter Einfluß von Luftsauerstoff)Formiat (unter Inertgasatmosphäre)

10



Werden Mischungen aus Nitraten und Formiaten, vorteilhafterweise in einem molaren Mischungsverhältnis Formiat: Nitrat größer als 10 : 4 eingesetzt, bilden sich bei der Zersetzungsreaktion keine Stickstoffoxide:

15



20 Zum Entfernen des Lösungswassers im Verfahrensschritt b) kann die mit der Metallsalzlösung beschichtete feuerfeste Keramik zur Beschleunigung des Vorgangs leicht erwärmt werden. Dieser Trocknungsvorgang wird bevorzugt bei Temperaturen von 100 °C bis 150 °C über einen Zeitraum von 5 bis 30 Minuten durchgeführt. Das Metallsalz bleibt auf der Keramikoberfläche zurück.

25 Im Verfahrensschritt c) wird die feuerfeste Keramik aus Schritt b) auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt. Im Temperaturbereich zwischen 150 °C und 350 °C geben die Salze in der Regel stufenweise ihr Hydratwasser ab, wobei sie eine Hydratwasserschmelze bilden, die sich über die Oberfläche der Keramik und ggf. in den Poren direkt unterhalb der Oberfläche verteilt. Bei Temperaturen oberhalb von etwa 400 °C kann die Zersetzungsreaktion der Salze beobachtet werden. Es bilden sich Oxide. Die Zersetzungsreaktion und Oxidbildung ist in der Regel nach einem Zeitraum von 30 Minuten bis 2 Stunden abgeschlossen. Auf der Oxidkeramik ist eine abriebfeste Beschichtung entstanden.

30 Im anschließenden Verfahrensschritt d) wird das in c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert, dazu wird es auf eine Temperatur oberhalb der Sintertemperatur der sich bildenden Oxide erhitzt. Die Verfahrensschritte c) und d) können kontinuierlich, d.h. ohne Abkühlen, erfolgen. In dieser Verfahrensvariante ist die Zersetzungsreaktion und Oxidbildung in der Regel bei Temperaturen zwischen 500°C und 800°C abgeschlossen. Die Sintertemperatur sollte aus anwendungstechnischen Gründen die Erweichungstemperatur der Keramik nicht überschreiten und liegt bevorzugt unter 1250 °C, insbesondere unter 1200 °C. Durch das Sintern tritt eine Verfestigung der erfindungsgemäßen Beschichtung auf der Oxidkeramik ein. Die erhaltene Beschichtung weist in der Regel eine Gesamtdicke von 50-100 µm auf.

35 Zur Verstärkung dieser Beschichtung kann das voranstehend beschriebene Verfahren wiederholt werden, wobei Schichtdicken bis zu 1 mm erhalten werden können. Die Schichtdicke setzt sich zusammen aus der infiltrierten Schicht plus der anhaftenden freien Schicht.

40 Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist eine beschichtete Gußform aus feuerfester Keramik, deren Beschichtung dadurch erhältlich ist, daß

45 a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf die feuerfeste Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird,

50 c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

In einer ersten Ausführungsform kann die erfindungsgemäße beschichtete Gußform aus feuerfester Keramik kann dadurch erhalten werden, daß

55

e) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf eine Gußform aus feuerfester Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

f) das Lösungswasser entfernt wird und,

g) das in Schritt f) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

h) das in Schritt g) erhaltene Oxid in an sich bekannter Weise gesintert wird.

Hinsichtlich der Bedingungen in den Verfahrensschritten f) bis h) sind die gleichen Bedingungen einzuhalten wie sie oben für die Verfahrensschritte b) bis d) beschrieben wurden. In dieser Ausführungsform werden in der Regel Gußformen eingesetzt, die in an sich bekannter Weise aus Gußeinbettmassen erhalten wurden.

In einer zweiten Ausführungsform wird die erfindungsgemäß beschichtete Gußform dadurch erhalten, daß

i) ein in fester Form vorliegendes Oxid aus Sc, La und/oder Y in einer wäßrigen Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische aufgeschlämmt wird, wobei der Massenanteil an Sc_2O_3 , La_2O_3 und/oder Y_2O_3 vorzugsweise zwischen 0,05 und 3 %, bezogen auf die fertige Lösung, beträgt.

k) die Aufschlämmung auf ein Modell der zu gießenden Form aufgebracht wird,

l) das Lösungswasser entfernt wird,

m) das in l) erhaltene beschichtete Modell mit einer Gußeinbettmasse aus feuerfester Keramik ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken ummantelt und anschließend getrocknet wird,

n) das in m) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb des Brennpunktes des Materials, aus welchem das Modell besteht, erhitzt wird,

o) weiter auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

p) das in Schritt o) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

Zur Durchführung der zweiten Ausführungsform werden vorzugsweise die Oxide von Sc, La und/oder Y in feinteiliger Form, in der Regel mit mittleren Korngrößen von 5 bis 40 μm , vorzugsweise unter 15 μm , eingesetzt. Sie werden in einer wäßrigen Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische aufgeschlämmt bzw. suspendiert, so daß eine vorzugsweise streichfähige Masse erhalten wird. Die Konzentration der Metallsalze in der Lösung beträgt in der Regel 50 bis 800 g/l. Die Aufschlämmung bzw. Suspension wird auf ein Modell, vorzugsweise ein Wachmodell, aufgetragen, wobei sich ein geschlossener Film bildet, anschließend wird getrocknet. Zur Stabilisierung dieser Primärschicht kann sie noch zusätzlich durch "MgO-Sand" besandet werden. Dies ist ein aus der Gießertechnik bekanntes Verfahren, um eine verbesserte Verbindung zwischen Primärschicht und Gußeinbettmasse herzustellen. Das Trocknen wird üblicherweise bei einer Temperatur unterhalb der Schmelztemperatur des Materials, aus welchem das Modell besteht, vorzugsweise bei Raumtemperatur, durchgeführt. Es wird der sogenannte Primärüberzug erhalten. Die getrocknete Beschichtung wird anschließend mit einer üblichen Gußeinbettmasse ummantelt. Die Gußeinbettmasse läßt man in an sich bekannter Weise Aushärten und erhält die sog. "grüne" Muffel. Diese wird in einem üblichen Ofen auf eine Temperatur oberhalb des Brennpunktes des Materials, aus welchem das Modell besteht, erhitzt, wobei das Material schmilzt und schließlich abbrennt. Anschließend wird weiter erhitzt, bis eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erreicht ist. Nach Beendigung der Zersetzungsreaktion wird das erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert.

Es werden Gußformen erhalten, die sich hervorragend zum Gießen von Gußobjekten aus Titan, Zirkonium und deren Legierungen eignen, ohne daß die Beschichtung bzw. das Keramikmaterial mit den flüssigen Metallen bzw. Metallegierungen eine Reaktion eingeht.

Demgemäß betrifft ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung die Verwendung einer beschichteten Gußform aus feuerfester Keramik zur Herstellung von Gußobjekten aus Ti, Zr und deren Legierungen, worin die Gußform mit einer Oxidschicht beschichtet ist, die

a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf die feuerfeste Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird,

c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

Unter Gußform im Sinne dieser Erfindung sind auch Tiegel zu verstehen, die zum Schmelzen von Ti, Zr und deren Legierungen eingesetzt werden können.

Die vorliegende Erfindung wird anhand der folgenden Beispiele näher erläutert, ohne diese darauf zu beschränken.

Der zeitliche Ablauf des Verfahrens zur Herstellung einer Beschichtung für Oberflächen von feuerfester Keramik ist für Gußformen und Tiegelmaterial auf der anliegenden Zeichnung dargestellt. Die Grafik gibt den zeitlichen Ablauf der Beschichtung von Keramikoberflächen für Tiegelmaterialien oder Gußformen mit $(Y, La, Sc)_2O_3$ wieder, hergestellt aus wäßrigen Nitratlösungen, für den Titanfeinguß. Die Bereiche 1. bis 6. haben die folgende Bedeutung:

- 1: Nitratlösung in die Keramikoberfläche einziehen lassen
- 2: Bildung einer Hydratwassersalzscherbe, Trockenvorgang
- 3: Sukzessive Abgabe des Hydratwassers
- 4: Zersetzungsreaktion der Nitrats zu den Oxiden in feinverteilter Form
- 5: Beginnende Sinterung der Oxide und Aufbau der Haftung
- 6: Fortschreitende Sinterung, Verbindungsbildungen

Beispiele

Beispiel 1

500 g Lanthan(III)-nitrat-Hexahydrat wurden in 1 l destilliertem Wasser gelöst. Die Lösung wurde mit Salpetersäure auf pH = 2 eingestellt, um Hydrolysereaktionen zu unterdrücken. Die erhaltene Lösung wurde in einen Keramiktiegel aus Mullit (feuerfestes Keramiksystem) aus $Al_2O_3-SiO_2$ gefüllt. Die Lösung wurde von den porösen Tiegelwänden abgesogen. Nach 5 Min. wurde die Metallsalzlösung ausgegossen, der behandelte Tiegel bei 200 °C 15 Min. getrocknet und dann in einen Kammerofen überführt.

Der Kammerofen wurde innerhalb von 2 h auf 1100 °C aufgeheizt. Im Temperaturbereich zwischen 100 °C und 350 °C gaben die Nitrats stufenweise ihr Hydratwasser ab und bildeten eine Hydratwasserscherbe. Ab etwa 400 °C konnte die Zersetzung des Nitrats unter NO_2 -Entwicklung beobachtet werden. Dieser Vorgang war bei etwa 500 °C abgeschlossen. Es wurde eine abriebfeste Beschichtung auf dem Tiegel erhalten. Zur Verfestigung dieser Beschichtung wurde weiter auf 1100 °C aufgeheizt und 1 h bei dieser Temperatur gehalten.

Die erhaltene Beschichtung hatte eine Stärke von ca. 1 mm (infiltrierte Schicht plus freie anhaftende Schicht).

Der erhaltene beschichtete Tiegel wurde mit einem Titanteil (Abschnitt eines Ti-Rundstabteiles) geschickt und in einem Induktionsofen eingesetzt (Ofen für Schleudergußverfahren). Der Ofen wurde durch eine Drehschieberpumpe evakuiert und mit 99,999 %iger Argon geflutet. Der Spülvorgang wurde dreimal wiederholt, um Sauerstoffreste nahezu vollständig zu entfernen. Anschließend wurde der mit Ti gefüllte Tiegel aufgeheizt. Das Titan wurde bei 1670 °C flüssig und verlief im Tiegel. Durch ein Sichtfenster wurde der Schmelzvorgang beobachtet. Es war keine Reaktion erkennbar. Innerhalb eines Verarbeitungszeitraumes von 5 sec. wurde eine Temperatur von 1720 °C (Gießtemperatur für reines Titan) erreicht. Anschließend wurde der Ofen abgeschaltet und nach dem Erkalten wurde der beschichtete Tiegel auf Reaktionen zwischen dem Tiegelmaterial und Titan untersucht. Es hatte sich ein dünner Schlackenfilm (0,1 mm) zwischen dem beschichteten Tiegel und dem Titan gebildet. Der feste Schlackenfilm bestand aus festem La_2O_3 , daß geringe Mengen TiO aufgenommen hatte, erkennbar an der Grauerfärbung des La_2O_3 . Es hatten sich keine dampfförmigen oder flüssigen Reaktionsprodukte gebildet. Das Titan war blank. Es hielt weder im Innern noch an den Rand-schichten Poren. Die Oberflächenhärte, die ein Maß für die Sauerstoffaufnahme bildet, hatte sich nicht verändert. Es hatte sich keine alpha-case-Schicht gebildet. Der Tiegel war unbeschädigt und konnte wieder verwendet werden.

Vergleichsbeispiel 1

Das Beispiel 1 wurde wiederholt, ohne daß der Tiegel beschichtet wurde.

Beim Erreichen der Schmelztemperatur von Titan fand eine eruptive Dampf-bildung statt. Ferner konnten heftige Reaktionen zwischen dem flüssigen Titan und dem Tiegelmaterial beobachtet werden.

Nach dem Abkühlen wurden der Tiegel und das Titan untersucht. Der Tiegel war stark angegriffen. Das Titan war

im Bereich von mm von zahlreichen Gasblaseneinschlüssen durchsetzt. Es war vollständig versprödet und um den Faktor 2 bis 3 aufgehärtet. Die Bruchdehnung des Titans war nahezu 0. Außerdem hatte sich eine alpha-case-Schicht ausgebildet.

Beispiel 2

Beispiel 1 wurde wiederholt, mit der Ausnahme, daß anstelle von Lanthan(III)-nitrat-Hexahydrat eine Lösung von Yttrium(III)-nitrat-Hexahydrat mit 400 g $Y(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$ pro l. Die thermische Zersetzung des Metallsalzes trat etwas später, bei 440 °C, ein.

Der beschichtete Tiegel wurde wie in Beispiel 1 mit einem Titanteil gefüllt und auf Gußtemperatur von Titan aufgeheizt.

Wie auch in Beispiel 1 war der Tiegel unversehrt und das Titan blank.

Beispiel 3

250 g Lanthan(III)-nitrat-Hexahydrat und 150 g Yttrium(III)-nitrat-Hexahydrat werden in 1 l destilliertes Wasser gelöst und wie in Beispiel 1 zur Beschichtung von Korund eingesetzt.

Die Zersetzungsreaktion der beiden Salze fand in dem Temperaturbereich zwischen 400 °C und 500 °C statt.

Die Beschichtung war, wie auch in den Beispielen 1 und 2, gegenüber flüssigem Titan beständig.

Beispiel 4

Eine Gußform, die aus den Keramikkomponenten Korund ($\alpha-Al_2O_3$) und Zirkon(IV)-silikat ($ZrSiO_4$) besteht, wird hergestellt. Das Bindemittel besteht aus Magnesiumoxid (MgO) und Monoammonium-dihydrogenphosphat, das mittels einer Kieselzol-Lösung zur Reaktion gebracht wird. Die Gußform wird durch ein Wachsausschmelzverfahren hergestellt. Diese Gußform wird innerhalb einer Stunde auf 900 °C aufgeheizt. Bei dieser Temperatur wird sie eine Viertelstunde lang gesintert. Danach läßt man die Gußform auf Raumtemperatur abkühlen.

In die gebildete Gußform wird eine Yttrium(III)-nitrat-Lösung eingefüllt (400 g $Y(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$ in einem Liter destilliertem Wasser aufgelöst, pH=4,5). Man läßt die Lösung in die Keramikoberflächen (Innenflächen) rd. 30 sec. lang einziehen, wobei auch der Gußansatzkegel ebenfalls mit der Lösung Kontakt besitzt. Die überschüssige Lösung wird abgegossen oder abgesaugt. Diese so hergestellte Form wird unmittelbar danach bei 200 °C vorgetrocknet und danach innerhalb einer Stunde in einem Ofen auf 900 °C aufgeheizt. Im Temperaturbereich 400 bis 500 °C findet die Zersetzung des Nitrats zum Oxyd statt. Es bildet sich ein Oxyd aus Y_2O_3 in inniger Verbindung mit der oxidischen Gußformkeramik. Die Keramikoberfläche ist mit Y_2O_3 derart durchsetzt, daß sich auf der Oberfläche eine lückenlose und beständige Y_2O_3 -Beschichtung befindet.

Die Stärke der Beschichtung liegt, je nach Herstellungsart zwischen 5 bis 20 μm . Die in diese Gußform vergossenen Titanteile weisen keine alpha-case-Oberflächenfehler durch das Vergießen auf. Das Metallteil ist mit der Gußform nicht verklebt und läßt sich leicht ausbetten, da Verschlackungsreaktion minimal sind.

Beispiel 5

Es wurde eine Yttrium(III)-nitrat-hexahydrat-Lösung mit 1400 g in einem Liter Lösung hergestellt, was einer durch chemische Zersetzung abscheidbaren Menge von 41 g Y_2O_3 aus 100 ml Lösung entspricht. In 100 ml dieser Lösung wurden 1 g Y_2O_3 suspendiert. Die erhaltene Suspension ließ man bei Raumtemperatur in eine fertige Keramikgußform aus $MgO-P_2O_5-Al_2O_3$ mit einem Volumen von ca. 4 ml für ein Dentalgußstück aus Ti der Masse 20 g unter Anwendung eines Vibrationsgerätes einsickern. Die Lösung zog schnell (innerhalb von 30 sek.) in den porösen Keramikkörper ein. Nach dem thermischen Zersetzungsverfahren wie in den Beispielen 1 bis 4 hatte sich eine lückenlose, stabile Oxidschicht in den Gußräumen gebildet. Die Schichtdicke betrug etwa 10 μm .

In die vorgeglühte 900°C-heiße Gußform wurde im Schleudergußverfahren (Induktionsofen) unter Reinstargonatmosphäre flüssiges Titan (ca. 1750°C) in dünnwandige Gußteil mit einer Wandstärke bis 1 mm vergossen. An den fertigen Gußteilen wurde keine alpha-case-Bildung nachgewiesen. Die Gußteile besaßen Bruchdehnungen von über 15 %. Die Härte über dem Gußquerschnitt war nahezu konstant und lag zwischen 200 bis 250 HV10. Die Gußteile konnten um mehr als 90° gebogen werden, ohne daß Oberflächenrisse nachgewiesen werden konnten. Die Gußteile waren metallisch blank oder zeigten nur schwache gelb-blaue Anlauffarben.

Beispiel 6

Es wurde eine Yttrium(III)-formiat-Lösung hergestellt, indem 30 g Y_2O_3 (Reinheit 99%) oder eine äquimolare

Menge Yttrium(III)-carbonat (47,5 g in Wasser unter Zugabe von konzentrierter Ameisensäure und unter leichtem Erwärmen (bis 60°C) aufgelöst wurde. Es wurden 100 ml Lösung erhalten. Der pH-Wert der Yttrium(II)-formiatlösung lag zwischen 3 und 4).

In die noch warme Lösung (ca. 40°C) wurden 1 g reines Yttrium(III)-oxid suspendiert. Das Beschichtungsverfahren wurde wie in Beispiel 4 beschrieben durchgeführt. Es wurden die gleichen Ergebnisse wie in Beispiel 4 erhalten.

Patentansprüche

1. Beschichtung für Oberflächen von feuerfesten Keramiken, die dadurch erhältlich ist, daß

a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf die feuerfeste Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird,

c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

2. Beschichtung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Metallsalz ausgewählt ist aus den Nitraten, Sulfaten, Perchloraten, Sulfamaten, Formiaten und/oder Acetaten von Sc, La und/oder Y.

3. Beschichtung nach einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Oxidkeramiken ausgewählt ist aus Korund, Aluminiumsilikaten wie Schamotten, Mulliten, Molochiten, Magnesit, Zirkoniumdioxid, Dolomit, Chrommagnesiten, Silikat-Keramiken, Fosteriten, Spinellen, Titan-(IV)-oxid-Keramiken, Kalkkeramiken, Zirkoniumsilikat-Keramiken und deren Gemischen, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken.

4. Verfahren zur Herstellung einer Beschichtung für Oberflächen von feuerfester Keramik nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß

a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf eine feuerfeste Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird und,

c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

5. Verfahren nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß in Schritt a) feinteiliges Oxid von Sc, La und/oder Y in der Metallsalzlösung aufgeschlämmt bzw. suspendiert wird und die erhaltene Aufschlämmung bzw. Suspension auf die feuerfeste Keramik aufgebracht wird, wobei das feinteilige Oxid von Sc, La und/oder Y vorzugsweise in einer Menge von 0,05 bis 3 %, bezogen auf die fertige Lösung, vorliegt.

6. Verfahren nach Anspruch 4 oder 5, dadurch gekennzeichnet, daß das Lösungswasser entfernt wird, indem die in Schritt a) erhaltene imprägnierte Keramik auf eine Temperatur zwischen 80 °C und unterhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erwärmt wird.

7. Verfahren nach einem der Ansprüche 4 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß das Sintern bei einer Temperatur bis 1250 °C, insbesondere bis 1200 °C durchgeführt wird.

8. Beschichtete Gußform aus feuerfester Keramik, die dadurch erhältlich ist, daß

a) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y

oder deren Gemische, auf die Gußform Oxidkeramik, Nitridkeramik oder Siliciumcarbidkeramik aufgebracht wird,

b) das Lösungswasser entfernt wird,

c) das in Schritt b) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

d) das in Schritt c) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

9. Verfahren zur Herstellung einer beschichteten Gußform aus feuerfester Keramik nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß

e) eine wäßrige Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische, auf die Gußform aus feuerfester Keramik, ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken aufgebracht wird,

f) das Lösungswasser entfernt wird und,

g) das in Schritt f) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

h) das in Schritt g) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

10. Verfahren zur Herstellung einer beschichteten Gußform aus feuerfester Keramik nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß

i) ein in fester Form vorliegendes Oxid aus Sc, La und/oder Y in einer wäßrigen Lösung eines thermisch instabilen Metallsalzes, ausgewählt aus den Salzen von Sc, La, Y oder deren Gemische aufgeschlämmt wird, wobei der Massenanteil des Oxids aus Sc, La und/oder Y in der Suspension vorzugsweise zwischen 0,05 und 3 %, bezogen auf die fertige Lösung, liegt,

k) die Aufschlämmung auf ein Modell der zu gießenden Form aufgebracht wird,

l) das Lösungswasser entfernt wird,

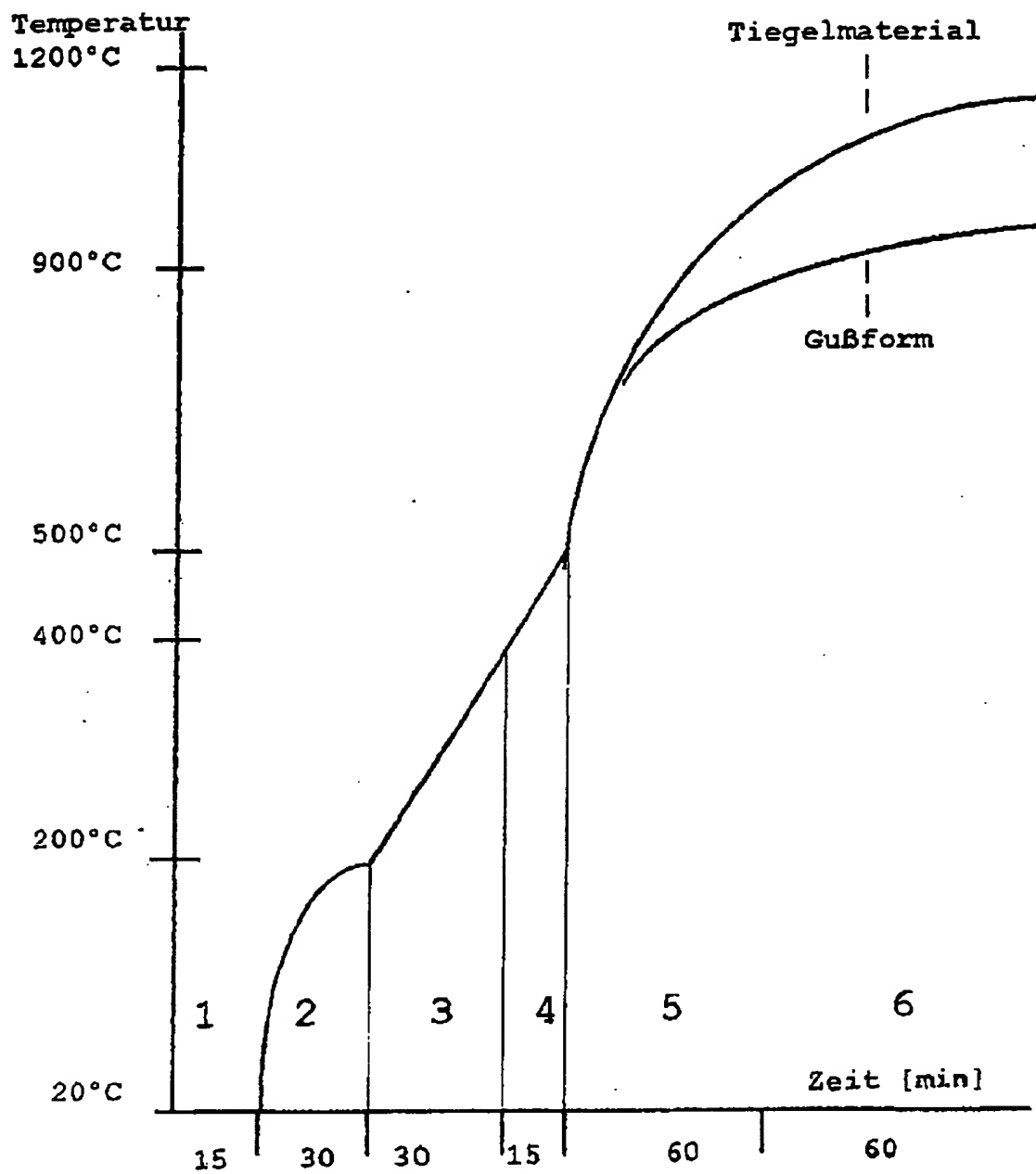
m) das in l) erhaltene beschichtete Modell mit einer Gußeinbettmasse aus feuerfester Keramik ausgewählt aus der Gruppe der Oxidkeramiken, Nitridkeramiken und Siliciumcarbidkeramiken ummantelt und anschließend getrocknet wird,

n) das in m) erhaltene Produkt auf eine Temperatur oberhalb der Verbrennungstemperatur des Materials, aus welchem das Modell besteht, erhitzt wird,

o) weiter auf eine Temperatur oberhalb der Zersetzungstemperatur des Metallsalzes erhitzt wird und

p) das in Schritt o) erhaltene Produkt in an sich bekannter Weise gesintert wird.

11. Verwendung einer beschichteten Gußform nach einem der Ansprüche 1 bis 3 zur Herstellung von Gußteilen aus Ti, Zr und deren Legierungen.





Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 97 10 9813

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cls.)
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 8148 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A81, AN 81-88814D XP002043429 & SU 808 482 B (AS USSR PHYS CHEM) , 28. Februar 1981 * Zusammenfassung *	1-4,6	C04B41/87 A61K6/06 B22C1/00
Y	---	7-9,11 10	
A			
Y	DATABASE WPI Section Ch, Week 9141 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class M22, AN 91-299484 XP002043430 & JP 03 198 946 A (KAWASAKI STEEL CORP) , 30. August 1991 * Zusammenfassung *	7-9,11	
A		1,2,4-6, 10	
D,A	EP 0 372 180 A (SHERA WERKSTOFFTECHNOLOGIE GMB) 13. Juni 1990 * Ansprüche 1-13,18 * * Seite 4, Zeile 15 - Zeile 31 *	1,3-5, 8-11	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cls.) C04B A61K B22C
A	GB 2 294 040 A (REMET CORP) 17. April 1996 * Ansprüche 1,2,7,14-18,20-23 * * Seite 1, Zeile 1 - Zeile 3 * * Seite 15, Absatz 3 - Seite 16, Absatz 1 *	1,3-5, 8-11	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 13. Oktober 1997	Prüfer Rosenberger, J
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie. A: technologischer Hintergrund O: mündliche Offenbarung P: Zwischenliteratur		T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus anderen Gründen angeführtes Dokument B: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	

EPO FORM 1503 03 92 (P4/C02)